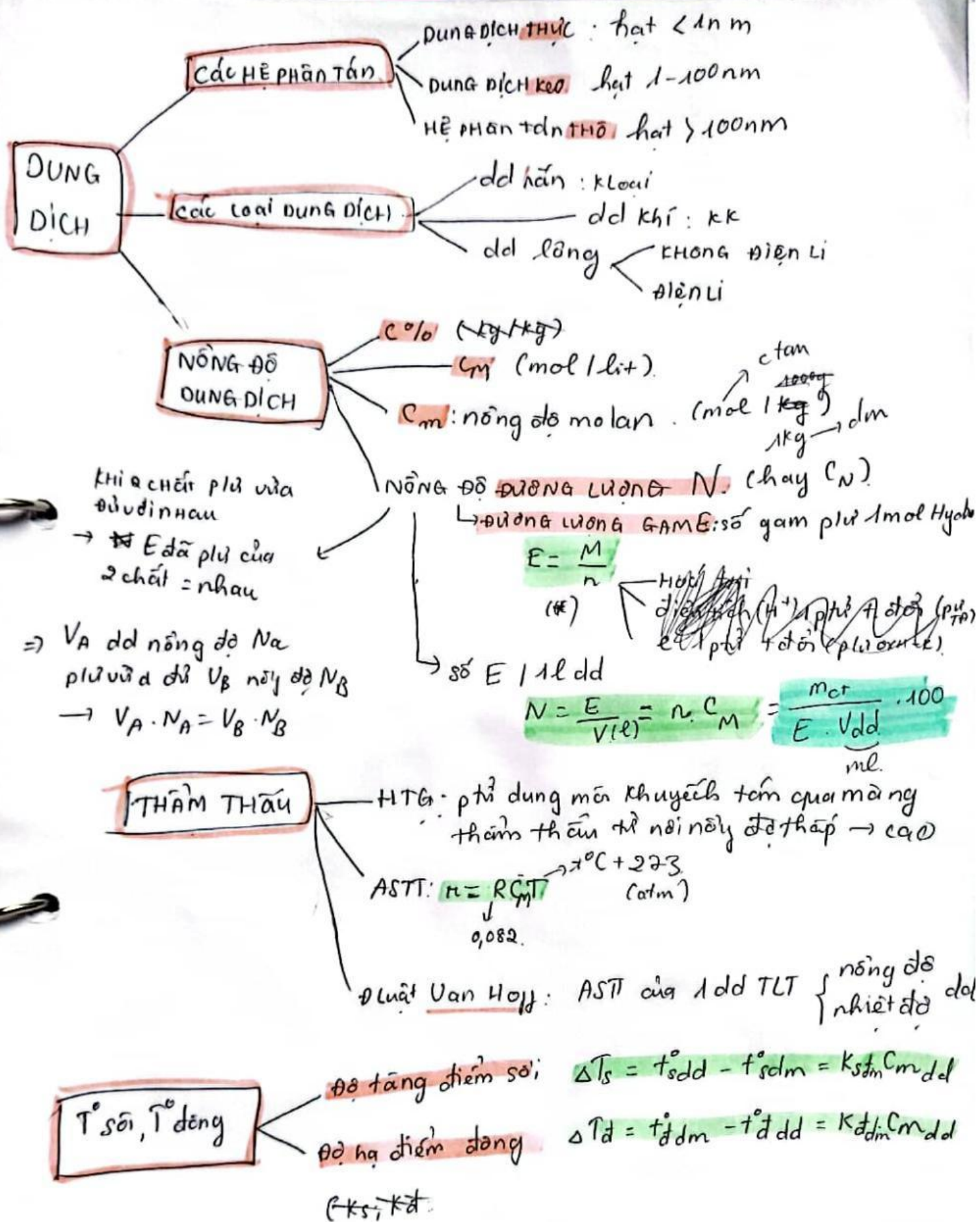




(*) X_{định} n

- acid → n = số H⁺
- base → n = số OH⁻

- m⁺ → n = Σ số H⁺ hoặc T⁺ của các KLoai
- oxh / k⁺ → n = số e trao đổi